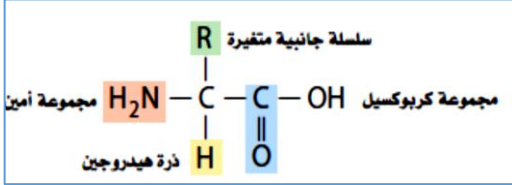


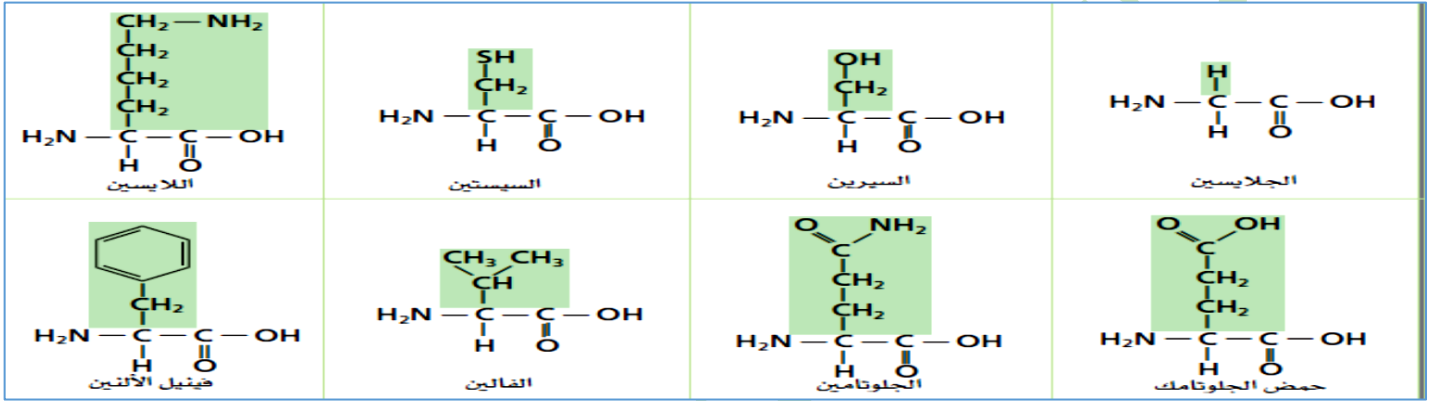
المركبات العضوية الحيوية البروتينات

تركيب البروتين:

تعريف البروتينات: هي بوليمرات عضوية تتكون من أحماض أمينية مرتبطة معا بترتيب معين البروتين مطويا في تركيب معين ثلاثي الأبعاد ليعمل (علل)
- **الأحماض الأمينية:** هي جزيئات عضوية توجد فيها مجموعة الأمين ومجموعة الكربوكسيلية الحمضية تركيبها العام يوجد في كل حمض أميني ذرة كربون مركزية محاطة بأربع مجموعات:



1 - مجموعة أمين (-NH₂)
2 - مجموعة كربوكسيل (-COOH)
3 - ذرة هيدروجين (H)
4 - سلسلة جانبية متغيرة (R) تتفاوت من ذرة هيدروجين إلى تركيب معقد
ملاحظة: يؤدي تنوع السلاسل الجانبية (R) إلى تنوع في الخواص الفيزيائية والكيميائية الوظائف العديدة والمختلفة



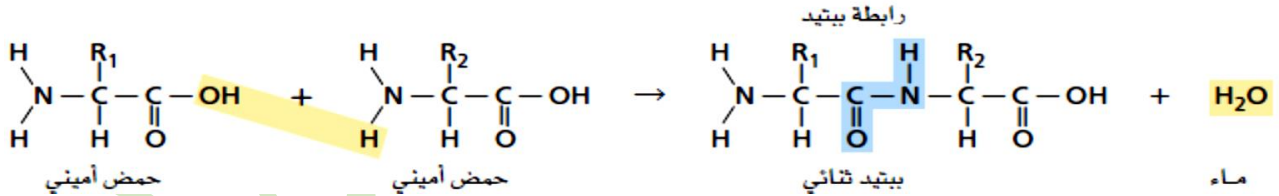
تعريف الرابطة الببتيدية: (مجموعة الاميد)

هي رابطة تجمع بين حمضين أميين صيغتها وتسمى أيضا مجموعة الاميد الوظيفية في الببتيد

طريقة تكونها (بتفاعل تكثيف) تفاعل حمضين أميين

تتحد مجموعة حمض الكربوكسيل في الحمض الأميني الأول مع مجموعة الأمين في الحمض الأميني الثاني لتتكون مجموعة الاميد (الببتيد) الوظيفية وينطلق (جزئ H₂O)

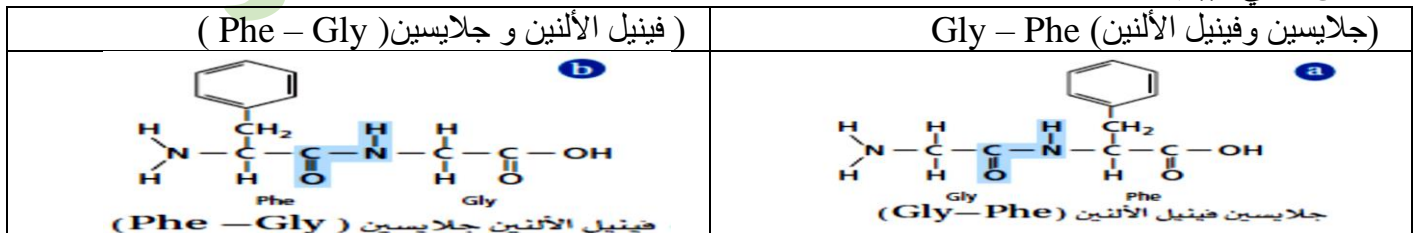
مثال



- تعريف الببتيد سلسلة المكونة من حمضين أميين أو أكثر مرتبطة معا بروابط ببتيدية

- تعريف ثنائي الببتيد المكون من حمضين أميين مرتبطين معا برابطة ببتيدية

مثال عن ثنائي الببتيد



المركبين مكونين من الحمضين الأميين نفسهما جلايسين وفينيل الألانين.

الاختلاف مختلفين في ترتيب الارتباط بين الحمضين الأميين كل حمض يساهم بمجموعة وظيفية مختلفة

ملاحظة: ثنائي الببتيد يستطيع الارتباط مع حمض أميني آخر مكونة المزيد من الروابط الببتيدية لأنه توجد مجموعتين حرة في الأطراف
عند الخلايا الحية: دائما ببناء الببتيدات بإضافة أحماض أمينية إلى الطرف الكربوكسيلي

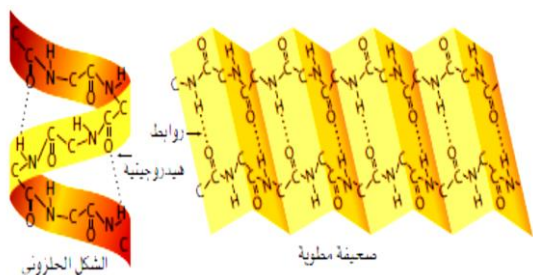
ملاحظة (2 - 9) يسمى ببتيد مثل ثنائي الببتيد أو ثلاثي الببتيد وغيرها.
 (10 - 49) يسمى عديد ببتيدي.
 (50 - 1000) يسمى بروتين.

تعريف عديد الببتيد: سلسلة مكونة من عشرة أحماض أمينية أو أكثر متصلة معا بروابط ببتيدية
(علل) وجود عدد محدود فقط من تراكيب البروتينات لأن هناك 20 حمضا أمينيا فقط تستطيع تكوين البروتين

البروتين يمكن أن يحتوي على 50 إلى 1000 حمض أميني مرتبة في أي تسلسل (ترتيب)
 لحساب عدد التسلسلات الممكنة لهذه الأحماض الأمينية 20^n
 (n) عدد الأحماض الأمينية المطلوبة - 20 حمضا أمينيا الموجودة

مثال

ثنائي الببتيد الذي يتكون من حمضين أمينيين فقط يمكن له 20^2 أو 400 تسلسل محتمل
 مثال أصغر البروتينات يحوي 50 حمضا أمينيا ولديه 20^{50} أو أكثر احتمالا
 لكن خلايا الانسان تصنع ما بين 80000 و 100000 بروتين مختلف فقط



تركيب البروتين الثلاثي الأبعاد:

يتحدد الشكل الثلاثي الأبعاد عن طريق التفاعل بين الأحماض الأمينية.

اشكال أجزاء عديد الببتيد ثلاثية الأبعاد

1 - في صورة شكل حلزوني يشبه لفات حبل الهاتف

2 - هيئة صحيفة مطوية عدة طيات

3 - عدة حلزونات وصحائف ولفات

4 - للعديد من البروتينات شكل كروي غير منتظم

5- شكل ليفي طويل.

(علل) شكل البروتين مهم لعمله

لأنه إذا تغير شكل البروتين فقد لا يستطيع أن يقوم بعمله داخل الخلية

ملاحظة ان انتظام السلاسل في اماكنها بسبب وجود الروابط الهيدروجينية بينها

تعريف (التمسخ) هي العملية التي تشوه تركيب البروتين او تمزقه أو تتلفه.

ينتج عن التغيرات في: 1- درجة الحرارة 2- قوة الرابطة الايونية 3- الرقم PH 4- العوامل الأخرى

كلها تؤدي انفكك طيات البروتين ولولبه

الطبخ: فعند سلق بيضة تصبح صلبه (علل)

لأن زلال البيضة الغني بالبروتين يتصلب نتيجة تغير الخواص

ملاحظة البروتينات تعمل بصورة صحيحة فقط عندما تكون مطوية وتصبح غير فعالة إذا حصل لها تحويل في خواصها الطبيعية.

وظائف البروتينات المتعددة:

تؤدي البروتينات أدوارا كثيرة في الخلايا الحية فهي تقوم:

1- تسريع التفاعلات الكيميائية. 2- نقل المواد.

3- تنظيم العمليات الخلوية. 4- الدعم الهيكلي للخلايا.

5- الاتصالات داخل الخلايا وفيما بينها. 6- تسرع حركة الخلايا.

7- تعمل عمل المصدر طاقة عند شح المصادر الأخرى.

أسئلة تدريبية

1. العناصر الأساسية في الحمض الأميني هي
2. تختلف الحموض الأمينية فيما بينها في مجموعة
3. أكمل : المجموعات الوظيفية في الحمض
4. اكتب مثالا لكل مما يلي مع كتابة صيغته البنائية:

حمض أميني تكون مجموعة R - تحتوي على ذرة S	حمض أميني تكون مجموعة R - فيه عبارة عن H
حمض أميني تكون مجموعة R - تحتوي مجموعة كربوكسيل	حمض أميني تكون مجموعة R - تحتوي بنزين
حمض أميني تكون مجموعة R - تحتوي مجموعة هيدروكسيل	حمض أميني تكون مجموعة R - تحتوي مجموعة أميد

5. علل تنوع السلاسل الجانبية في الحمض الأميني : يساعد البروتين
6. التفاعل بين حمض أميني وحمض أميني آخر هو تفاعل
7. أ - يتم ربط الأحماض الأمينية عن طريق مجموعتي للأحماض الأمينية
8. من أشكال البروتين :
9. صف التمسخ : عملية تشوه تركيب البروتين الطبيعي ثلاثي الأبعاد فتمزقه أو تتلفه.
10. علل تصبح البروتينات غير فعالة إذا تحولت خواصها الطبيعية لأنها تعمل بصورة صحيحة فقط عندما تكون

حل أسئلة الدرس

1. الباباين: إنزيم يُكسّر البروتين إلى أحماض أمينية الهيموجلوبين: ينقل الأكسجين في الجسم. الكولاجين: بروتين بنائي يوجد في الجلد، والأربطة، والأوتار، والعظم.
 2. الأحماض الأمينية هي جزيئات من المركبات العضوية يرتبط بعضها ببعض. يتكون ثنائي بيتيد إذا ارتبط حمضان أمينيان، ويتكون متعدد بيتيد إذا ارتبط أكثر من عشرة أحماض أمينية، أما إذا ارتبط أكثر من خمسين حمضا أمينيا فيتكون بروتين. من الأصغر إلى الأكبر: حمض أميني، ثنائي البيتيد، عديد البيتيد، بروتين.
 3. يجب أن يبين التركيب أن COOH من الجلايسين و NH₂ من سيرين يسهمان في عمل رابطة بيتيدية. ارجع إلى دليل حلول
- المسائل لترى التركيب.
4. البروتينات هي عوامل محفزة مفيدة بسبب حجمها الكبير والعدد الكبير والمتنوع من المجموعات الوظيفية على السلاسل الجانبية للأحماض الأمينية. معظم العوامل المحفزة غير العضوية هي مركبات أصغر بكثير.
 5. تعمل البروتينات كإنزيمات، لنقل مركبات أصغر، وفي تكوين تراكيب، وكهرمونات.
 6. a. لا قطبي: Gly، Val، Phe؛
قطبي Ser، Cys، Gln، Lys، Glu.
b. أروماتي: Phe؛ اليقاتي: الآخرون جميعا.
c. حمضي: Glu؛ قاعدي: Lys.

أسئلة الوحدة محلولة قسم البروتينات

- 1- ما المصطلح الذي يشير إلى سلسلة مكونة من ثمانية أحماض أمينية؟ بيتيد
وذاك الذي يشير إلى سلسلة مكونة 200 حمض أميني؟ بروتين

- 2- اذكر نوعي المجموعات الوظيفية التي تتفاعل معا لتكون رابطة ببتيدية. : مجموعة أمين و كربوكسيل
واذكر اسم المجموعة الوظيفية في الرابطة الببتيدية نفسها. ، مجموعة الأמיד
- 3- ارسم تراكيب أربعة ببتيدات ممكنة يتكون كل منها من أربعة أحماض أمينية في ترتيبات مختلفة وذلك باستخدام الرموز الواردة أدناه لتمثل أربعة أحماض أمينية.



4- تشرح الإنسان اذكر خمسة أجزاء من الجسم تحتوي بروتينات بنائية.

الجواب: جلد وأربطة وأوتار وعظام وشعر

5- اذكر أربع وظائف رئيسة للبروتينات. واذكر مثالا على البروتين الذي يؤدي كل هذه الوظائف.

أنزيمات: الباباين / بروتينات نقل: هيموجلوبين / دعم بنائي: الكولاجين / اتصال: هرمونات الغدة الدرقية.

6- صف شكلين شائعين موجودين في البروتين ثلاثي الأبعاد.

الجواب: لولب هو جزء ملفف من سلسلة بروتين. صحيفة حيث تنطوي سلسلة إلى الخلف و الأمام

7- اذكر أسماء المجموعات الوظيفية العضوية في السلاسل الجانبية للأحماض الأمينية التالية:

- 1- الجلوتامين مجموعة أميد
2- حمض الجلوتاميك مجموعة كربوكسيل
3- السيرين مجموعة هيدروكسيل
4- اللايسين مجموعة أمين

8- اشرح كيف يعمل الموقع النشط للأنزيم.

يرتبط الموقع النشط مع المواد. ويحدث تفاعل بين المواد التي تخضع لفعل الأنزيم لأنها تبقى قريبة من بعضها ونقل طاقة التنشيط

9- اذكر مثالا على حمض أميني له حلقة أروماتية في سلسلته الجانبية. فينيل ألانين

10- اذكر حمضين أميين يحتويان على سلاسل جانبية غير قطبية و حمضين أميين يحتويان على سلاسل جانبية قطبية.

غير قطبي: جلايسين، فينيل ألانين.
قطبي: سيرين، جلوتامين، لايسين.

11- يسمى التركيب المبين في الشكل 31 تريبتوفان. صف بعض الخواص التي تتوقع أن يتسم بها

التريبتوفان هو حمض أميني كبير غير قطبي لوجود حلقات أروماتية أروماتي لا يذوب في الماء

12- هل ثنائي الببتيد لايسين - فالين هو ثنائي الببتيد فالين - لايسين نفسه؟ فسر إجابتك

لا، كل حمض أميني له مجموعة مختلفة مساهمة في تكوين الرابطة الببتيدية.

13- الإنزيمات كيف تخفض الإنزيمات من طاقة تنشيط التفاعل؟

تكون الإنزيمات روابط عديدة مع المواد الخاضعة لفعل الأنزيم، فتخفض طاقتها التنشيطية.

14- تتجه معظم البروتينات الكروية الشكل بطريقة تجعل معظم الأحماض الأمينية ذات السلاسل الجانبية غير القطبية

موجودة في الداخل، والأحماض الأمينية ذات السلاسل الجانبية القطبية موجودة على السطح الخارجي. هل يبدو هذا منطقيا من حيث طبيعة

بيئة الخلية؟ نعم، لان الوسط الخلوي مائي محيط الخلايا مائي

15- كم عدد الطرق المختلفة التي يمكنك بها ترتيب ثلاثة أحماض أمينية مختلفة في الببتيد؟ ثلاثة = 20^3

أربعة أحماض أمينية؟ أربعة = 20^4 خمسة أحماض أمينية؟ خمسة = 20^5

16- كم عدد الروابط الببتيدية الموجودة في الببتيد الذي يحتوي على

خمسة أحماض أمينية؟ 4

17- البروتينات يبلغ متوسط الكتلة الجزيئية لحمض أميني في عديد الببتيد

110 amu ما الكتلة الجزيئية التقريبية للبروتينات التالية:

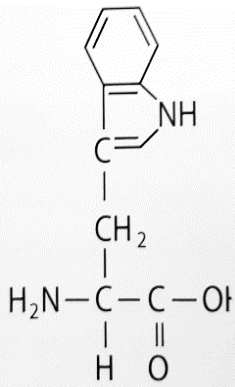
1. الإنسولين (51 حمض أميني) $5600 = 110 \times$ نضرب ب

2. الميوسين (1750 حمض أميني) $190,000 = 110 \times$ نضرب ب

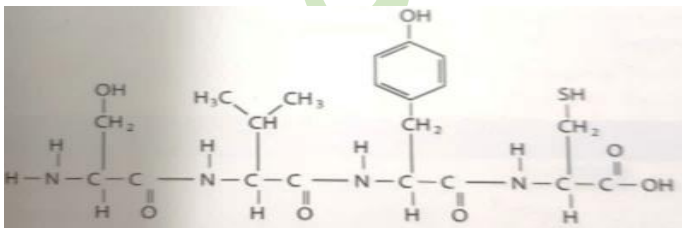
18- حدد عدد الأحماض الأمينية والروابط الببتيدية الموجودة في الببتيد المبين في الشكل 4 احماض امينية وثلاث روابط ببتيدية

19- يبلغ متوسط الكتلة المولية للحمض الأميني 110 g/mol. احسب العدد التقريبي للأحماض الأمينية في بروتين كتلته 36,500 g/mol

الجواب $332 = 36,500 \div 110$ حمض



الشكل 31

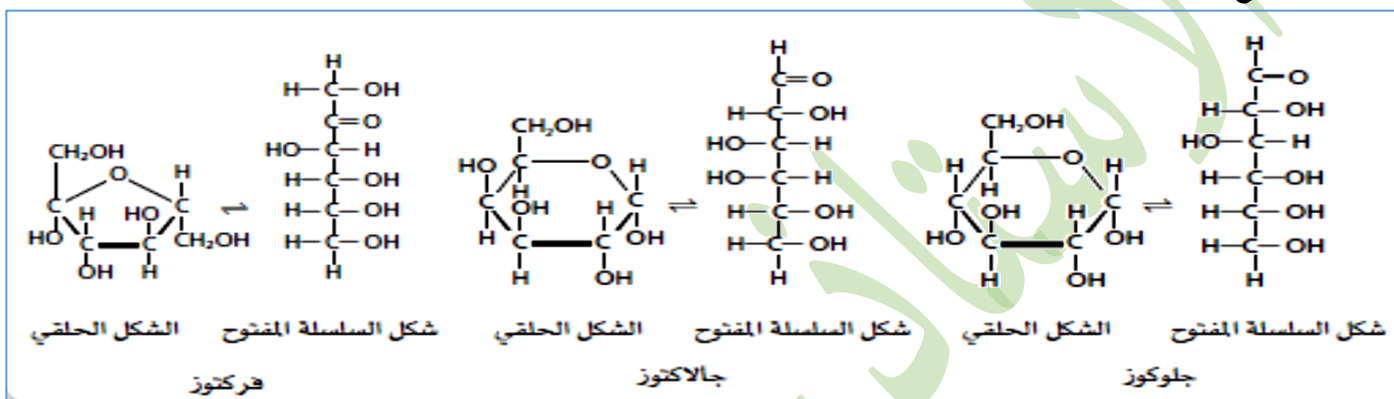


الدرس 2 الكربوهيدرات

- الكربوهيدرات هي مصدر للطاقة للكائنات (الحليب والفواكه و الخبز والبطاطا)
- الصيغة العامة $C_n(H_2O)_n$
- ذلك سميت منذ القدم كربوهيدرات (هيدرات كربون) (علل) كان يعتقد أن جزيئات الماء مرتبطة بالكربوهيدرات
- الكربوهيدرات: هي مركبات عضوية تحتوي عدة مجموعات من OH بالإضافة إلى مجموعة الكربونيل $C=O$.
- تتكون من (مونمر) إلى بوليمرات من مئات أو حتى آلاف المونمرات
- أنواعها 1- السكريات الأحادية 2- السكريات الثنائية 3- السكريات عديدة التسكر

تعريف السكريات الأحادية (السكريات البسيطة) هي أبسط أنواع السكريات تحتوي خمس أو ست ذرات كربون أمثله

احفظ الصيغ 1- جلوكوز 2- جالاكتوز 3- فروكتوز

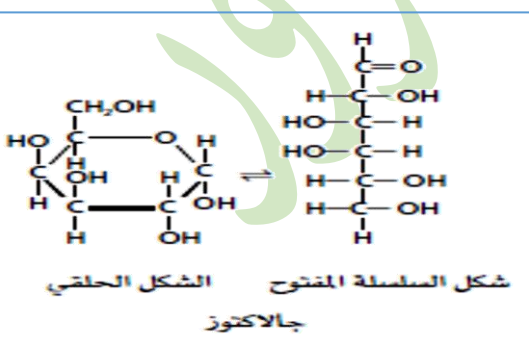
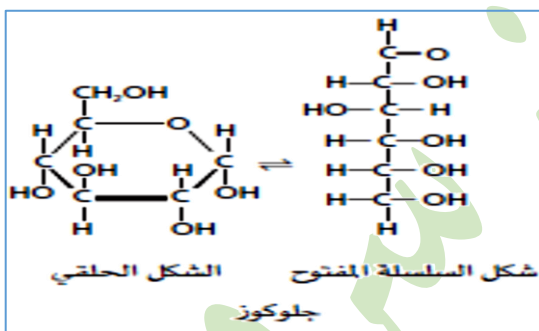
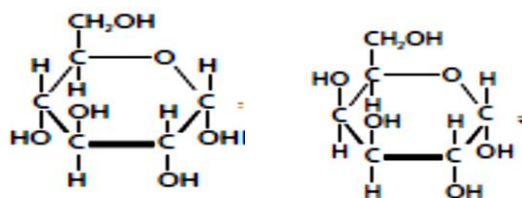


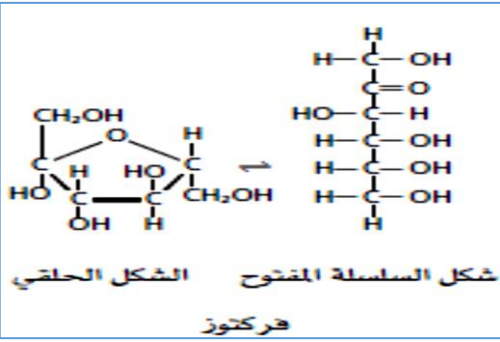
- مجموعة كربونيل على احدى ذرات الكربون ومجموعة هيدروكسيل على معظم ذرات الكربون الأخرى
- مجموعة الكربونيل تجعله إما الدهيد وإما كيتون
- (علل) قابلة للذوبان في الماء درجات انصهار مرتفعة لتعدد المجموعات القطبية

الجلوكوز سكر سداسي الكربون وله تركيب الدهيد
يسمى سكر الدم لأنه يوجد في الدم بكثرة
يعمل مصدرا رئيسيا للطاقة الفورية للجسم

الجالاكتوز هو سكر سداسي الكربون وله تركيب الدهيد

- يختلف الجالاكتوز عن الجلوكوز فقط في كيفية اتجاه ذرة الهيدروجين ومجموعة الهيدروكسيل في الفراغ
- الجلوكوز والجالاكتوز ايزوميران هندسيين. **علل**
- نفس الصيغة الجزيئية والاختلاف بتجاهات المجموعات الوظيفية





الفركتوز: سكر سداسي الكربون وله تركيب كيتون يعرف بسكر الفاكهة لأنه موجود في معظم الفاكهة

شكل السكريات الأحادية
تكون في المحلول المائي الصورة الحلقية و تركيب السلسلة المفتوحة تغير شكلها باستمرار وبسرعة
الصورة الحلقية هي الأكثر استقرارا وهي الشكل السائد في السلسلة توجد مجموعة كربونيل أما في الحلقي فتتحول إلى مجموعات هيدروكسيل

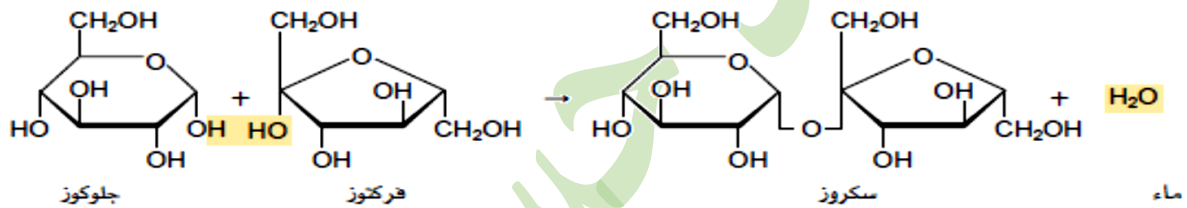
1 - اشرح وظيفة الكربوهيدرات في المخلوق الحي؟

2 - صف تراكيب السكريات الأحادية والسكريات الثنائية والعديدة التسكر؟

السكريات الثنائية

هي سكر ناتج عن ارتباط سكرين أحاديان معا عن طريق تفاعل تكثيف الذي يطلق ماء يطلق على نوع الرابطة الجديدة المتكونة الرابطة الايثرية (C-O-C)

أمثلتها 1- السكروز 2 - اللاكتوز
السكروز: يعرف بسكر المائدة (علل) يستعمل في التحلية) يتكون السكروز من اتحاد الجلوكوز. و الفروكتوز



اللاكتوز: يسمى بسكر الحليب (علل) لأنه في الحليب يتكون اللاكتوز من اتحاد الجلوكوز والجالاكتوز

السكريات عديدة التسكر (الكربوهيدرات المعقدة)

هي بوليمرات من سكريات الأحادية وتحتوي على 12 وحدة بناء أساسية أو أكثر
أمثلة 1- الجليكوجين 2 - السيللوز 3- النشا

الروابط بين الوحدات نفس الروابط في السكر ثنائي

1- الجليكوجين يخزن الطاقة يتألف من وحدات الجلوكوز يوجد في الكبد وعضلات الانسان وحيوانات أخرى.

بعض أنواع المخلوقات المجهرية ومنها البكتريا والفطريات.

النشا والسيللوز نوعين مهمين يتكونان من وحدات من الجلوكوز تصنعها النباتات

- خواصها ووظائفها

النشا جزئي طري لا يذوب في الماء ويستعمل لتخزين الطاقة	السيللوز بوليمير لا يذوب في الماء ويكون الجدران القاسية للخلاية النباتية.
الاختلاف بينهما في الروابط التي تربط الوحدات معا لها اتجاهات مختلفة في الفراغ	
يتكون كل منها والنشا والسيللوز من وحدات الجلوكوز	
التركيبان على تراكيب حلقية متشابهة ولكن السيللوز تركيب طولي والنشا تركيب متفرع	

علل خواصها مختلفة لأن

- يستطيع الانسان أن يهضم الجلايكوجين والنشا

(علل) ولكنه لا يستطيع أن يهضم السيللوز لا يستطيع إنزيمات الهضم أن تستوعب السيللوز في مواقعها النشطة السيللوز الذي في الفواكه والخضروات يسمى اللياف غذائية لا يهضم

تدريبات

1. الصيغة العامة للكربوهيدرات هي.....
2. عرف الكربوهيدرات : مركبات عضوية تحتوي على
3. السكريات الأحادية : هي أبسط انواع السكريات وتتكون مناو.....
4. علل تذوب السكريات الأحادية في الماء بسهولة:
-
5. يحمل الجلوكوز صفات الأدهيدات بينما الفركتوز كيتون
.....
6. علل يسمى الجلوكوز بسكر الدم
7. علل : يعتبر كل من الجلوكوز والجالاكتوز ايزوميرين هندسيين
.....
8. يسمى الفركتوز
9. أجب (✓) أو (×)
 ا- يعتبر الفركتوز ايزومير بنائي للجلوكوز
 ب- تعتبر التراكيب الحلقية للسكريات هي الأكثر استقرارا
 ج - توجد مجموعة الكربونيل في تركيب السلسلة المفتوحة للسكريات
 د - في التراكيب الحلقية للسكريات تتحول مجموعة الكربونيل إلى هيدروكسيل
10. يسمى السكروز : بسكر المائدة ويتكون
11. يسمى اللاكتوز : بسكر الحليب ويتكون
12. السكريات العديدة : السكريات الناتجة عن اتحاد السكريات الأحادية وتحتوي على 12 وحدة بنائية أو أكثر
من أمثلة السكريات العديدة.....:
13. وحدة بناء كل من : الجلايكوجين – النشاء – السليلوز هي : ا.....
14. أرسم صيغ السكريات التالية في شكل السلسلة المفتوحة والحلقية:

الجلوكوز:	الجالاكتوز	-الفركتوز:

15- اكتب معادلة تكوين سكر السكروز:

7. الكربوهيدرات هي المصدر الرئيس الفوري للطاقة في الكائنات الحية، ويخدم أيضًا كمستودع لتخزين الطاقة.
8. السكريات الأحادية هي مركبات تحتوي على مجموعات هيدروكسيل متعددة ومجموعة الدهيد أو كيتون. السكريات الثنائية هي سكران أحاديان مرتبطان معًا برابطة أثير. والسكريات عديدة التسكر هي عدة سكريات أحادية مرتبطة معًا بروابط أثير. والترتيب من الأصغر إلى الأكبر هو سكر أحادي، وسكر ثنائي، وسكريات عديدة التسكر.
9. يحتوي كلاً من النشاء والسليلوز على وحدات بناء أساسية من الجلوكوز. وهما يختلفان في طريقة توجه الروابط التي تمسك بالجلوكوز معًا في الفراغ. وبسبب الاختلاف في الشكل هذا فإن أنزيماتنا الهضمية لا تستطيع أن تفكك السليلوز.
10. جلاكتوز: $2^4=16$ متشكلاً؛ جلوكوز: $16 = 2^4$ متشكلاً؛ فركتوز: $8 = 2^3$ متشكلات.
11. ارجع إلى دليل حلول المسائل.

أسئلة الوحدة القسم 2

- 1- الكربوهيدرات صنف الكربوهيدرات التالية كسكريات احادية او سكريات ثنائية او سكريات عديدة التسكر
أ- النشا: سكر عديد التسكر
ب- الجلوكوز: سكر احادي
ج- السكروز: سكر ثنائي
د- الجالاكتوز: سكر احادي
- 2- اذكر ايزومرين بنائيين لـ فركتوز. - الجالاكتوز والجلوكوز
- 3- ما نوع الرابطة المكونة عند اتحاد اثنين من السكريات الاحادية ليكونا سكر ثنائيا؟ - رابطة اثير السكريات اذكر المصطلح العلمي لكل واحد مما يلي.
- d. سكر الحليب: لاكتوز c. سكر المائدة: سكروز e. سكر الفاكهة: فركتوز b. سكر الدم: جلوكوز
- 4- السيلولوز و النشا يبين الشكل التركيبين الجزئيين للسيلولوز والنشا (ارجع للكتاب). قارن وقابل بين التركيبين. - يحتوي التركيبان على تراكيب حلقيه متشابهة ولكن السيلولوز تركيب طولي والنشا تركيب متفرع
- 5- الكيمياء في النباتات قارن وقابل بين وظائف النشا والسيلولوز في النباتات. وضح سبب اهمية تراكيبهما الجزئية بالنسبة الى وظائفهما - المادتان من السكريات عديدة التسكر الموجودة في النباتات الا ان النشا يستعمل لاختزان الطاقة والسيلولوز يكون جدران الخلايا النباتية الصلبة يسمح التركيب الطويل الطويل للسيلولوز للسلاسل ان تلتصق معا بشدة مكونة تركيبا قويا صلبا بينما يتكون النشا من وحدات جلوكوز وهو غير قابل للذوبان في الماء مما يجعله مخزنا جيدا للطاقة
- 6- استدل على دور ترتيبات الروابط المختلفة الموجودة في السيلولوز والنشا في منحها خواص مختلفة - ترتبط وحدات البناء الاساسية الموتومات معا بطرائق مختلفة فالسيلولوز بوليمر طولي يتكون من سلاسل متوازية متماسكة بشده مع بعضها البعض في حزم والنشا بوليمر متفرع ويمنع هذا التفرع التركيب من ان يكون حزما متراسعة.
- 7- يتكون السكر الثنائي المالتوز من وحدتي جلوكوز ارسمه

- 8- ينتج التحلل المائي للسيلولوز والجالاكتوجين والنشا سكر احاديا واحدا. ما سبب ذلك؟ ما السكر الاحادي الناتج؟ - البوليمرات الثلاثة جميعها مصنوعة فقط من الجلوكوز لذا ينتج الجلوكوز فقط عند التميح
- 9- الهضم لا يمكن ان تتكسر السكريات الثنائية والسكريات عديدة التسكر في غياب الماء. لماذا في رأيك؟ أدرج معادلة في اجابتك - يجب ان تتكسر روابط الايثر التي تربط السكريات معا بدمج الماء وهذا تفاعل تميح والمعادلة هي عكس معادلة تكوين السكروز
- 10- ارسم بنية شكل السلسلة المفتوحة للفركتوز. وضح دائرة حول ذرات الكربون الكيرالية (غير المتماثلة ضوئيا).

- 11- السكريات قارن وقابل بين الصيغ الجزيئية والكتلة الجزيئية والمجموعات الوظيفية الموجودة في الجلوكوز والفركتوز - الجلوكوز والفركتوز ايزوميران بنائيان ولذلك فلهما الصيغة الجزيئية نفسها والكتلة المولية نفسها وكلاهما يحتوي على 5 مجموعات هيدروكسيل الا ان الفركتوز فيه ايضا مجموعة كيتون بينما يحتوي الجلوكوز على مجموعة الدهيد